

---

# Efecto del Mg y pH en la reducción de la toxicidad de Al en plantas de banano cultivadas en solución hidropónica



## Mg and pH effect on reducing Al toxicity in banana plants grown in hydroponic solution

Sancho, Hernán; Molina, Eloy

---

**Hernán Sancho**

Consultor en Suelos, Costa Rica

**Eloy Molina**

Universidad de Costa Rica, Costa Rica

**Siembra**

Universidad Central del Ecuador, Ecuador

ISSN: 1390-8928

ISSN-e: 2477-8850

Periodicidad: Semestral

vol. 3, núm. 1, 2016

siembra.fag@uce.edu.ec

Recepción: 12 Diciembre 2015

Aprobación: 11 Enero 2016

URL: <http://portal.amelica.org/ameli/jatsRepo/246/2461286006/index.html>

DOI: <https://doi.org/10.29166/siembra.v3i1.260>

**Resumen:** Se condujo un ensayo para evaluar la toxicidad del Al en el crecimiento y absorción de agua y nutrientes en plantas de banano y el efecto del Mg y el pH en la toxicidad del Al. Los tratamientos fueron cuatro dosis de Mg (25, 50, 100, 200 mg l<sup>-1</sup>) y dos dosis de Al (0 y 25 mg.l<sup>-1</sup>) a tres diferentes valores de pH de manera que la combinación de dosis de Mg-Al y pH produjo los siguientes tratamientos 1) 25-0 pH 4; 2) 25-25 pH 3; 3) 50-25 pH 3; 4) 100-25 pH 3; 5) 200-25 pH 3; 6) 25-25 pH 5. Se utilizaron plantas provenientes de cultivo de tejidos del clon “Gran Naine” que se pusieron a crecer por 63 días en solución nutritiva en potes de 20 l de capacidad. Las variables evaluadas fueron: altura de planta, circunferencia de pseudo tallo, producción de biomasa, ritmo de emisión foliar, área foliar y absorción de nutrientes. El Al redujo el valor de todas las variables de crecimiento con excepción del ritmo de emisión foliar. La dosis de 50 mg l<sup>-1</sup> de Mg disminuyó parcialmente el efecto de la toxicidad del Al en la altura de planta y circunferencia de pseudo tallo. Dosis más altas de Mg presentaron resultados similares a 25 mg l<sup>-1</sup>. El Al afectó la biomasa total, principalmente la de las raíces de primer orden, pero al subir el Mg disminuyó parcialmente este efecto. El Al disminuyó la absorción de agua, pero la dosis de 50 mg l<sup>-1</sup> de Mg disminuyó levemente el efecto del Al en esta variable. La toxicidad de Al se redujo al aumentar el pH de 3 a 5. El Al redujo la producción de biomasa en 65%, mientras la absorción total de nutrientes disminuyó entre 56 y 89%. El orden de reducción del contenido de los macronutrientes en los tejidos fue Mg>Ca>S>N>K>P y el de los micronutrientes fue Fe>Mn>Zn>Cu=B.

**Palabras clave:** *Musa* AAA, banano, Cavendish, pH, aluminio, acidez intercambiable, magnesio.

**Abstract:** A hydroponic experiment was carried out with the objective of studying the effect of Al toxicity on the growth and absorption of water and nutrients by banana plants, and the effect of Mg and pH on Al toxicity. The six treatments evaluated consisted of the combination of four Mg rates (25, 50, 100, 200 mg l<sup>-1</sup>) and two Al rates (0 y 25 mg.l<sup>-1</sup>) at 3 pH values which produced the following treatments: 1) 25-0 pH 4; 2) 25-25 pH 3; 3) 50-25 pH 3; 4) 100-25 pH 3; 5) 200-25 pH 3; and 6) 25-25 pH 5. Tissue culture plants of the Grand Naine clone between 7 and 10 cm height were grown in 20 L containers for 63 days. At the end of this time, plant height, pseudostem circumference, plant biomass, leaf emission rate,

leaf area and nutrient absorption were measured. Al reduced the magnitude of all the growth variables, except leaf emission rate. The Mg rate of 50 mg l<sup>-1</sup> partially reduced the effects of Al on plant height and pseudostem circumference. Greater concentrations of Mg gave similar results to those of Mg at 25 mg l<sup>-1</sup>. Aluminum affected biomass production principally that of the first order roots, the effect being partially reduced by the increment of Mg concentration in the solution. Water absorption significantly decreased by Al, while the 50 mg l<sup>-1</sup> Mg rate also tended to decreased water uptake. Increasing pH from 3 to 5 reduced Al toxicity. Aluminum reduced biomass production by 65 % compared to plants with no Al, while the total absorption of macronutrients decreased between 56 and 89 % in the following order Mg>Ca>S>N>K>P and micronutrients order of concentration reduction was Fe>Mn>Zn>Cu=B for the micronutrients.

**Keywords:** *Musa* AAA, bananas, Cavendish, pH, aluminum, exchangeable acidity, magnesium.

## 1. INTRODUCCIÓN

La acidez y la escasa disponibilidad de nutrimentos son algunas de las razones de la baja productividad en los suelos (Baligar *et al.*, 1998; Molina, 1998; Zapata, 2004). Se estima que los suelos ácidos ocupan alrededor de 3,95 billones de hectáreas, lo que corresponde a un 30% de la superficie cultivable del mundo (von Uexküll & Mutert, 1995). Se estima, además, que el 35% de las tierras cultivables de América Central son ácidas reflejando el grado de degradación, meteorización y lixiviación que han experimentado (Baligar *et al.*, 1998). Sin embargo, la acidificación de las tierras dedicadas al cultivo del banano en Costa Rica es causada principalmente por la utilización de fertilizantes de reacción ácida (Molina, 1998; Serrano, 2003). Al establecerse originalmente las plantaciones se seleccionaron tierras sin acidez, debido a que ésta es una característica no deseable cuando se escogen tierras para la siembra del banano (Jaramillo *et al.*, 1979; Jaramillo & Vázquez, 1900).

Los efectos adversos de la acidez sobre el crecimiento de los cultivos se deben a una serie de factores que incluyen bajo pH, toxicidad de Al y/o Mn y deficiencias de P, Ca y Mg (Ayarza & Salinas, 1982; Matsumoto, 2002). El Al y el Mn intercambiables son los principales elementos tóxicos en la mayoría de los suelos ácidos, el Al puede ocupar entre 4 y 94% de la capacidad de intercambio catiónico (Matsumoto, 2002). La toxicidad del Al es el factor más perjudicial para las plantas en los suelos ácidos, particularmente cuando el pH es inferior de 5,5 (Bertsch, 1995). El valor de pH en el cual los niveles del Al alcanzan efectos perjudiciales es diferente entre especies y también entre variedades o cultivares de una misma especie (Tang *et al.*, 1993; Van *et al.*, 1997; Zhang & Jessop, 1998), pero este valor depende también de ciertas condiciones del suelo como la mineralogía de las arcillas, el contenido de la materia orgánica, la presencia de otros cationes y aniones y de la salinidad total del suelo (Fassbender & Bornemisza, 1987).

Experimentos en soluciones nutritivas han demostrado que concentraciones de Al que fluctúan entre 0,2 a 6,0 mg l<sup>-1</sup> son suficientes para limitar el crecimiento de varias especies de plantas (Ayarza & Salinas, 1982; Foy, 1984; Spain *et al.*, 1975; Voight *et al.*, 1999). Estos resultados se obtuvieron en experimentos con soluciones nutritivas y en suelo sobre agar en los cuales se añadieron varias concentraciones de Al. En general, los experimentos fueron diseñados para estimar el efecto de dosis de Al en períodos cortos. La reducción en la elongación de las raíces es el primer síntoma visible de la toxicidad del Al en muchas especies de plantas. El

Al en concentraciones de micromoles en la solución inhibe fuertemente la división celular en las raíces y, en consecuencia, su crecimiento. Sin embargo, la tasa de reducción de la elongación disminuye en presencia de otros iones como el Ca y Mg, debido a que la interacción de estos cationes con el Al reduce la toxicidad. La inhibición de la elongación, así como de la división de las células en la raíz, son consecuencia de la interacción del Al con las moléculas de ADN, lo que cambia la fluidez y la permeabilidad de las membranas celulares, reduce la actividad de la ATPasa ligada a las membranas, inhibe la absorción de Ca, Mg y precipita los fosfatos (Cronan & Grigal, 1995). Cambios de carga eléctrica en la superficie de la raíz y la presencia de otros iones, especialmente cationes, disminuyen la absorción del Al (Alva *et al.*, 1986; Ayarza & Salinas, 1982; Foy, 1984; Matsumoto, 2002; Ritchey *et al.*, 1988). El Al absorbido por las plantas tiende a acumularse más en las raíces que en la parte aérea, variando la concentración según la especie. Se ha tratado de asociar la tolerancia al Al<sup>+3</sup> con la habilidad de las plantas para acumular o excluir el Al en la parte aérea, pero los resultados han sido contradictorios, lo que indica que la tolerancia es una característica propia de cada especie (Foy, 1984).

El uso de fertilizantes de reacción neta ácida (úrea, nitrato de amonio, sulfato de amonio, fosfato monoamónico y fosfato diamónico) contribuye a la acidificación del suelo de manera proporcional al índice de acidez fisiológica del fertilizante (Kass, 1996; Tisdale *et al.*, 1993). El grado de acidificación de los suelos bananeros depende también del manejo y la edad de la plantación, en forma general, a mayor edad de la plantación mayor es la acidificación de los suelos. Se ha demostrado que el uso de fertilizantes de reacción ácida y la lixiviación de bases en el agua de drenaje de un suelo cultivado con banano durante un período de dos años redujeron el pH de 6,48 a 5,07 e incrementaron la acidez intercambiable de 0,07 a 1,16 cmol(+) l<sup>-1</sup> (Serrano, 2003). En Costa Rica existen 43.031 has cultivadas con banano (CORBANA, 2011) y es de esperarse que al menos el 70 % de las tierras dedicadas al cultivo presenten algún grado de acidificación.

Considerando que las musáceas son de los principales cultivos de las zonas tropicales, existen pocos estudios acerca de la sensibilidad de estas plantas a la toxicidad del Al (Delvaux, 1995; Sharrock & Frison, 1999; Wilson *et al.*, 1987). La acidez reduce entre un 10 a 50% la cantidad de masa radicular en la planta de banano, dependiendo del nivel de acidificación de los suelos, en consecuencia, la productividad se puede reducir entre 50 a 67%, si la acidez es el único factor limitante (Gaugel *et al.*, 2003). Se ha observado que las plantas de banano acumulan Al en las raíces y cormo, mientras que la acumulación en la parte aérea es relativamente baja, lo que sugiere que la planta de banano no es tolerante al Al (Gaugel *et al.*, 2003; Ruffyikiri *et al.*, 2000, 2001). Por otro lado, los plátanos pueden tolerar hasta un 77% de saturación de Al en el complejo de intercambio (Rodríguez-García *et al.*, 1985). Investigación con varios cultivares de plátanos y un cultivar de banano (Gran Naine) demostró que una concentración de 78,5 uM de Al redujo la absorción de agua entre 30 y 40 % con respecto al testigo. La presencia de Al redujo también la absorción de Ca, Mg, K, N-NO<sub>3</sub> y N-NH<sub>4</sub> y especialmente la de Mg que disminuyó en 80% (Ruffyikiri *et al.*, 2000, 2001).

El incremento en la concentración de Al en el medio disminuye la absorción del Mg y el contenido de este nutrimento en diferentes partes de la planta. El efecto del Al en el crecimiento de la planta se puede prevenir con la presencia de altos niveles de Mg (alta relación Mg/Al) evitando así las deficiencias de Mg inducidas por la presencia del Al (Marschner, 1995). El Mg se encuentra en mayor proporción en las vacuolas, aunque también se encuentra abundantemente en el citosol donde ayuda a mantener el pH entre 6,5 y 7,5, mientras que los cloroplastos contienen entre 10 y 20% del total de Mg en la hoja (Gil, 1995). Entonces, el incremento del Mg en la solución podría llegar a compensar los efectos tóxicos del Al en las plantas de banano (Gil, 1995; Marschner, 1995; Ruffyikiri *et al.*, 2001).

El objetivo del presente trabajo fue evaluar el efecto del pH y el Mg en la toxicidad del Al y en el crecimiento y absorción de nutrimentos y agua de plantas jóvenes de banano creciendo en una solución nutritiva.

## 2. MATERIALES Y MÉTODOS

El experimento se condujo en el Centro de Investigación San Luis de la Compañía Bananera Atlántica (CISL-COBAL), en San Luis, distrito primero del cantón de Guácimo provincia de Limón, Costa Rica. El CISL está ubicado a 82 msnm, tiene una temperatura promedio anual de 27 °C y una precipitación anual promedio de 3.970 mm. Se utilizaron plantas provenientes de cultivo de tejidos del clon “Gran Naine” de 7 a 10 cm de altura y con 4 a 5 hojas emitidas que tenían aproximadamente 4 semanas de edad y que estaban listas para iniciar la etapa de “endurecimiento”. Las plantas se pusieron a crecer en potes de 20.0 l de capacidad que contenían la solución nutritiva propuesta por Johnson y descrita por Lorenz & Maynard (1988). El volumen de solución nutritiva en cada pote fue de 19.0 l. La concentración de nutrimentos ( $\text{mg l}^{-1}$ ) de la solución base fue: N: 104; P: 33; K: 138; Mg: 25; Ca 90; S: 35; Fe: 2,6; Cu: 0,1; Zn: 0,3; Mn 1; B 0,3 y Mo: 0,01 y se la cambió dos veces por semana. Se evaluaron los siguientes tratamientos: 1) 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg + 0  $\text{mg l}^{-1}$  de Al, pH 4; 2) 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg + 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Al, pH 3; 3) 50  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg + 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Al, pH 3; 4) 100  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg + 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Al, pH 3; 5) 200  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg + 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Al, pH 3, y 6) 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg + 25  $\text{mg l}^{-1}$  de Al, pH 5. Los tratamientos 1 y 2 sirvieron para evaluar el efecto del  $\text{Al}^{+3}$  a una misma concentración de Mg, mientras que los tratamientos del 2 al 5 permitieron evaluar el efecto de las dosis de Mg sobre el Al +3 y los tratamientos 2 y 6 sirvieron para medir el efecto del pH sobre la toxicidad del  $\text{Al}^{+3}$ . Para suplir el Mg adicional al suministrado en la solución nutritiva base (tratamientos 3, 4 y 5) se preparó una solución madre de 23.750  $\text{mg l}^{-1}$  de Mg con  $\text{Mg} \cdot \text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  y se tomaron alícuotas de 20, 60 y 140 ml por cada pote con 19 l de agua. El aporte de Al se hizo utilizando  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , preparando una solución madre de 9.500  $\text{mg l}^{-1}$  y tomando alícuotas de 50 ml por cada pote con 19 l de agua. La concentración del S ( $\text{mg l}^{-1}$ ) fue diferente en los distintos tratamientos por efecto del ión acompañante de las fuentes usadas para aportar el Mg y el Al, así 2 (79), 3 (112), 4 (177), 5 (307), 6 (79) con respecto a la indicada anteriormente en la solución base que fue la utilizada en el tratamiento 1 (35). Para obtener pH 5 fue necesario sustituir el  $\text{KNO}_3$  de la solución Johnson por  $\text{K}_2\text{CO}_3$  y  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  con la preparación de soluciones madre de 91.463  $\text{mg l}^{-1}$  de K y de 31 688  $\text{mg l}^{-1}$  de N y se tomaron alícuotas de 20 ml por pote. Se utilizó un diseño irrestricto al azar con 5 repeticiones, cada planta constituyó la unidad experimental respectiva. Al inicio y a las 9 semanas de iniciado el experimento se evaluaron las siguientes variables: 1) ritmo de emisión foliar (REF) utilizando la siguiente fórmula: N° de hojas totales emitidas / N° de semanas evaluadas. Al momento de establecer el experimento se marcó la última hoja emitida completamente abierta y se tomó nota del estado de la hoja “candela”, a partir de ahí se contaron las hojas emitidas al final de las 9 semanas; 2) índice de incremento en altura (IIA) que se logró midiendo desde la base del cormo hasta la “V” formada entre la última hoja completamente abierta y la hoja candela. El IIA se obtuvo a partir de la fórmula ( $\text{cm de altura final} - \text{cm altura inicial}$ ) / N° de semanas evaluadas; 3) área foliar (AF) medida al inicio y final del experimento solamente en las hojas completamente abiertas. Se procedió a dibujar las hojas en papel, luego se recortó el dibujo por el perímetro y se determinó la masa del papel. El área se obtuvo al comparar la masa del dibujo de la hoja contra la masa de un dibujo del mismo tipo de papel de área conocida ( $400 \text{ cm}^2$ ); 4) producción de biomasa (PB) determinada a las 9 semanas de iniciados los tratamientos. Se dividió la planta en raíz de segundo orden, raíz de primer orden, cormo, pseudo tallo y nervadura (incluye pseudo peciolo) de hojas inferiores y superiores; 5) lámina foliar (LF) de las hojas inferiores y superiores. La división de hojas superiores e inferiores fue arbitraria y se consideró el grupo de hojas superiores a las últimas 5 hojas emitidas (hojas más jóvenes) y el grupo de hojas inferiores a las restantes hojas al momento de la cosecha. Todos estos tejidos se secaron en estufa a 70 °C hasta alcanzar masa constante. Se calcularon los siguientes índices fisiológicos y parámetros morfológicos de acuerdo a las fórmulas respectivas descritas por Bertsch (1995), Rodríguez & Leihner (2006) y Turner (1972): 1) índice de crecimiento absoluto (ICA) =  $(\text{msf} - \text{msi}) / (\text{t2} - \text{t1})$  donde msf=masa seca final, msi= masa seca inicial,

$t_2$ =tiempo final,  $t_1$ = tiempo inicial; 2) índice de crecimiento relativo (ICR) =  $((\ln msf - \ln msi) / (t_2 - t_1))$ , ( $\ln$ =logaritmo natural); 3) índice de crecimiento foliar absoluto (ICFA):  $((af_2 - af_1) / (t_2 - t_1))$ , ( $af_2$  = área foliar final,  $af_1$  = área foliar inicial); 4) índice de crecimiento foliar relativo (ICFR):  $((\ln af_2 - \ln af_1) / (t_2 - t_1))$ ; 5) tasa de asimilación neta (TAN):  $((msf - msi) \times (\ln af_2 - \ln af_1) / (t_2 - t_1) \times (af_2 - af_1))$ ; 6) relación de área foliar (RAF):  $(af_2 / msf)$ ; 6) relación de masa foliar (RMF):  $(msfo / msf)$ , ( $msfo$  = masa seca foliar); 7) área foliar específica (AFE):  $(af_2 / msfo)$ ; 7) razón de masa radicular (RMR):  $(msr / msf)$ , ( $msr$  = masa seca de raíces); relación de raíces a hojas (RRH):  $(msr / mfo)$  y; relación de raíces a parte aérea (RRPA):  $(msr / mspa)$ , ( $mspa$ = masa seca parte aérea).

Debido a que el método de determinación de la biomasa fue destructivo, la masa seca inicial se determinó de manera indirecta, tomando 10 plantas de iguales características a las utilizadas en el experimento en el mismo momento del establecimiento y se determinó la masa fresca y seca para calcular el porcentaje de masa seca por planta. En cada planta se determinó el peso fresco antes de colocarse en el pote respectivo y se asumió que las mismas presentaban igual porcentaje de masa seca que el promedio de las 10 plantas utilizadas en la determinación del porcentaje de masa seca, obteniendo así la masa seca inicial de cada una de las plantas usadas en cada tratamiento. Al momento de la cosecha se determinó la concentración de nutrimentos en los diferentes órganos de la planta. El análisis químico se realizó por el método de digestión húmeda (Westerman, 1990), el material seco de cada tejido de la planta fue molido y se hizo una digestión con ácido nítrico y se determinaron los contenidos de P, K, Ca, Mg, S, Fe, Cu, Zn, Mn, y B por espectrometría de emisión de plasma, el N se determinó por el método de combustión en seco (Dumas) en analizador automático de N (Westerman, 1990). El análisis de la conductividad eléctrica se realizó por el método del puente eléctrico, utilizándose un conductímetro marca Beckman Instruments, Inc. Modelo RC-16C, el cual fue calibrado con una solución KCl 0,01M (Westerman, 1990). La absorción total de nutrimentos se calculó multiplicando la concentración de cada nutrimento por la masa seca de los diferentes componentes de la biomasa y se realizó la sumatoria para obtener la absorción total.

El consumo de agua se determinó aforando los potes a 19 litros con solución nutritiva, se determinó la masa del pote + solución nutritiva al inicio y final de cada ciclo de sustitución (3 y 4 días) y la diferencia de masa correspondió al consumo de agua en litros por la planta en dicho período. El consumo total de agua se obtuvo a partir de la sumatoria de agua consumida en cada ciclo de sustitución de la solución nutritiva. El pH de la solución se midió con el método del potenciómetro (Westerman, 1990) y se controló cada 24 horas y se ajustó siempre que la lectura presentara una desviación de -0,17 y + 0,3 de unidad de pH mediante la adición de KOH 0,5M y HCl concentrado, según fuera el caso.

Para el análisis estadístico se utilizó el modelo lineal general (GLM) procedimiento del programa S.A.S versión 8.1 (análisis de varianza) y pruebas de contraste. Se consideraron las diferencias significativas a valores de  $p \leq 0,05$ , la separación de medias se realizó por la prueba de diferencia mínima significativa.

### 3. RESULTADOS Y DISCUSIÓN

#### 3.1. Consumo total de agua

El consumo de agua por las plantas de banano disminuyó significativamente con la aplicación de Al (T1 vs T2) (Figura 1). Resultados similares han sido reportados en otras especies (Wagatsuma 1983, Keltjens 1983, Tice 1992, Ishikawa & Wagatsuma 1998, Matsumoto 2002). El menor consumo de agua por las plantas tratadas con Al fue el primer síntoma observado y las diferencias fueron estadísticamente significativas a partir del tercer día. Investigación conducida por Rufyikiri *et al.* (2001) encontró también que el primer síntoma que presentaron las plantas de banano y plátano tratadas con Al fue la disminución en el consumo de agua, las diferencias en banano Gran Naine fueron significativas a partir del día catorce de aplicado el Al.

Es probable que las diferencias en el tiempo de detección del síntoma se deban a que las concentraciones de Al en la solución utilizada por Ruffykiri y colaboradores fue menor por lo que la reducción en consumo de agua tardó más tiempo. En las plantas tratadas con Al no se encontraron cambios en el consumo de agua al incrementar las dosis de Mg hasta el día 38, momento que coincidió con el crecimiento más acelerado de las plantas. Un mayor consumo de agua sólo se presentó con la dosis de  $50 \text{ mg l}^{-1}$  de Mg, consumo que descendió en las dosis superiores, debido al aumento de conductividad eléctrica de las dosis más altas de Mg (Figura 2) que ocasionó un menor consumo de agua por parte de la planta (De Oliveira *et al.*, 2000). El incremento de pH de 3 a 5 fue más efectivo para mejorar la absorción de agua que el aumento en la dosis de Mg (Figura 1).

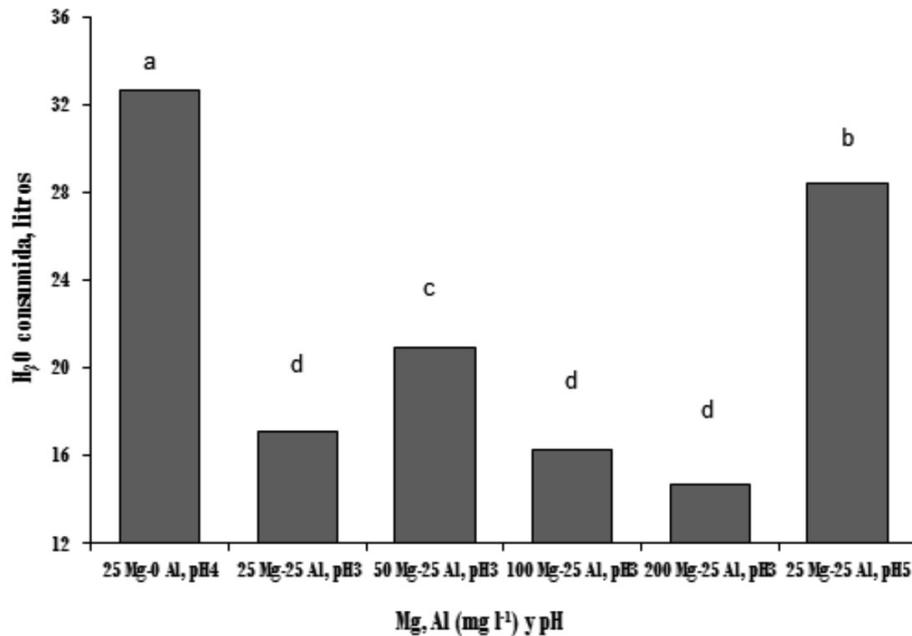


FIGURA 1

Consumo acumulado de agua a los 63 días de iniciado el experimento.

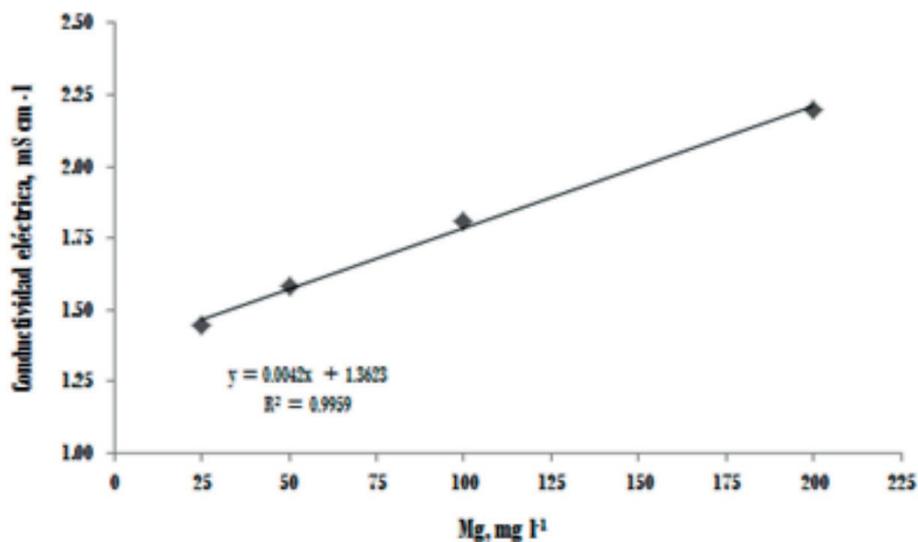


FIGURA 2

Conductividad eléctrica en función de la concentración de Mg en la solución nutritiva.

### 3.2. Descripción de síntomas de toxicidad de Al en plantas de banano

Los principales síntomas observados en las plantas creciendo en la solución nutritiva con Al con la menor dosis de Mg ( $25 \text{ mg l}^{-1}$ ) fueron los siguientes: clorosis marcada a nivel de las hojas inferiores y reducción en el distanciamiento entre los pseudo pecíolos (Figura 3a). Como consecuencia de lo anterior, las plantas se tornaron más compactas (tipo roseta) y se observó una obstrucción foliar (arrepollamiento), lo que a su vez provocó una reducción de la altura en las plantas. De igual forma, las hojas de las plantas creciendo en solución nutritiva con Al fueron de menor tamaño y el pseudo tallo tuvo menor circunferencia. La reducción del tamaño de la hoja y de la distancia entre pseudo pecíolos es una respuesta del banano al déficit de agua (Turner, 1972). Síntomas similares fueron observados por Rufyikiri *et al.* (2001) quienes sugirieron que estos efectos pueden resultar de la reducción de crecimiento y de actividad radicular inducidos por la presencia de Al, condición que hace que la planta absorba menos agua.

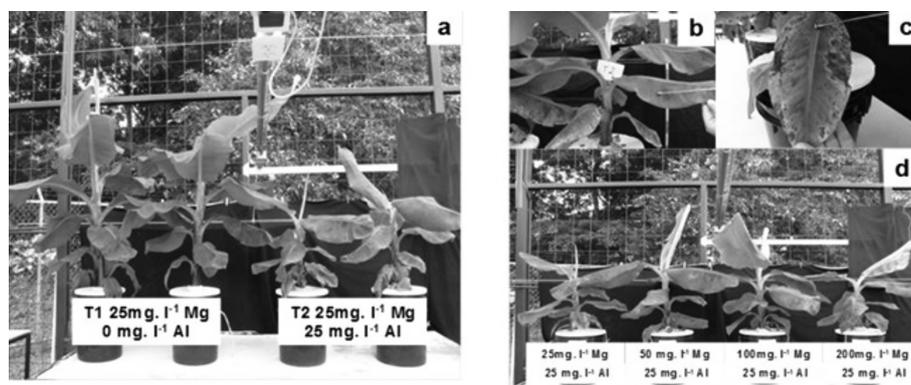


FIGURA 3

Efecto de la aplicación de Al en plantas de banano Gran Naine: (a) efecto de la toxicidad del Al en la reducción del distanciamiento entre pseudo pecíolos; (b) inicio de clorosis; (c) necrosis avanzando hacia nervadura central; (d) efecto de concentración de Mg en la solución sobre la presencia de la clorosis.

La clorosis se inició en los bordes de las hojas inferiores y fue ascendiendo a las hojas superiores (Figura 3b) avanzando luego hacia la nervadura central, pero ésta permaneció verde (Figura 3c), la lámina foliar se decoloró y se intensificó la clorosis con el paso del tiempo hasta que los tejidos se necrosaron. Esta sintomatología aparece por deficiencia de Mg (Tabla 1). El Mg es muy móvil en la planta, por esta razón la clorosis es ascendente (Villalobos & Killorn, 2001). La clorosis en las hojas inferiores solo se presentó en las plantas que crecieron en la solución con la dosis menor de Mg a la que se aplicó Al (Figura 3d) lo que confirma el efecto positivo de la adición de cantidades mayores de Mg para evitar que se desarrolle la clorosis propia de los síntomas de carencia de Mg. Estos resultados demostraron que la clorosis fue inducida por la presencia del Al a través de una interferencia significativa de la absorción del Mg (Tabla 1). Los mismos síntomas fueron documentados por Rufyikiri *et al.* (2000) al evaluar el efecto del Al en plantas de banano y otros autores (Martin-prevel, 1980; Turner, 1972) han asociado también esta sintomatología a la deficiencia de Mg.

**TABLA 1**  
**Efecto del pH, la concentración del Mg en la solución nutritiva y el Al sobre la concentración de Mg en las diferentes partes de la planta analizadas.**

TRATAMIENTOS	1						Probabilidad > F			
	2	3	4	5	6	Toxicidad Al <sup>3+</sup>	Actividad Al <sup>3+</sup>	Mg efecto lineal	Mg efecto cuadrático	
Mg, mg l <sup>-1</sup>	25	25	50	100	200	25				
Al, mg l <sup>-1</sup>	0	25	25	25	25	25				
Parte de planta	pH 4	3	3	3	3	5	T1-T2	T2-T6	T2, 3, 4, 5	
Concentración de Mg en los tejidos (% de materia seca)										
r.s.o.	0,55	0,07	0,09	0,13	0,18	0,33	<0,0001	0,001	<0,0001 ns	
	a	c	c	c	c	b				
r.p.o.	0,26	0,09	0,12	0,15	0,20	0,20	<0,0001	<0,0001	<0,0001 0,0880	
	a	d	cd	c	b	b				
Cormo	0,30	0,12	0,20	0,32	0,42	0,22	<0,0001	<0,0001	< 0,0003	
	b	d	c	b	a	c			0,0001	
ps. tallo	0,21	0,08	0,15	0,21	0,30	0,14	0,0194	ns	< 0,0003	
	b	d	c	b	a	c			0,0001	
Ner. hojas inf.	0,10	0,05	0,12	0,24	0,42	0,09	0,0401	0,0918	<0,0001 ns	
	c	d	c	b	a	dc				
Ner. hojas sup.	0,14	0,08	0,14	0,17	0,23	0,10	<0,0001	0,0282	< 0,0004	
	c	e	c	b	a	dc			0,0001	
l. hojas inf.	0,35	0,08	0,32	0,75	1,44	0,32	<0,0001	<0,0001	< 0,0061	
	c	d	c	b	a	c			0,0001	
l. hojas sup.	0,32	0,15	0,36	0,51	0,71	0,26	<0,0001	<0,0001	<0,0001	
	d	f	c	b	a	e				
Planta total	0,27	0,10	0,22	0,34	0,53	0,21	<0,0001	<0,0001	<0,0001 0,0003	
	c	e	d	b	a	d				

r.s.o. (raíz de segundo orden); r.p.o. (raíz de primer orden), ps. (pseudo), nev. (nervadura), inf. (inferiores), sup. (superiores). Valores con una misma letra en cada fila no difieren estadísticamente según prueba de diferencia mínima significativa al 5 %; ns = no significativo.

La concentración de Mg en las raíces disminuyó en presencia de Al, aún en las dosis más altas de Mg (Tabla 1). La concentración de Mg en el cormo y pseudo tallo también disminuyó con la presencia del Al en el medio de crecimiento, pero se recuperó a partir de la dosis de 100 mg l<sup>-1</sup> de Mg. En el caso de las hojas y la planta total, el Al redujo la concentración de Mg en estos tejidos de forma significativa solo con la dosis más baja de Mg (25 mg l<sup>-1</sup>), al subir la dosis de Mg se produjo una recuperación de la concentración de Mg en esos tejidos. Los valores de concentración del Mg a nivel foliar fueron normales y adecuados en los tratamientos 1 (Mg 25 mg l<sup>-1</sup>, Al 0 mg l<sup>-1</sup> y pH 4), 3 (Mg 50 mg l<sup>-1</sup>, Al 25 mg l<sup>-1</sup> y pH 3) y 6 (Mg 25 mg l<sup>-1</sup>, Al 25 mg l<sup>-1</sup> y pH 5), altos en los tratamientos 4 (Mg 100 mg l<sup>-1</sup>, Al 25 mg l<sup>-1</sup> y pH 3) y 5 (Mg 200 mg l<sup>-1</sup>, Al 25 mg l<sup>-1</sup> y pH 3) y bajos en el tratamiento 2 (Mg 25 mg l<sup>-1</sup>, Al 25 mg l<sup>-1</sup> y pH 3).

### 3.3. Efecto de la concentración de Mg y del pH en las variables de crecimiento

La aplicación de Al afectó en forma significativa las variables de crecimiento como acumulación de biomasa, altura de la planta, área foliar, circunferencia y número de hijos emitidos. El Al no tuvo efecto significativo en el número de hojas emitidas, ritmo de emisión foliar y el número de hojas al momento de finalizar el experimento (Tabla 2) coincidiendo con los resultados encontrados por Rufyikiri *et al.* (2000). Se ha

demostrado que la emisión foliar y la tasa de crecimiento del fruto están gobernados principalmente por la temperatura ambiental (Robinson, 1996; Stover & Simmonds, 1987; Turner & Lahav, 1983).

Por otro lado, se observó un efecto favorable al incrementar el Mg de 25 a 50 mg l<sup>-1</sup> en la altura de la planta y la circunferencia en la base del pseudo tallo, sin embargo, este incremento no fue suficiente para neutralizar el efecto del Al. Dosis superiores a 50 mg l<sup>-1</sup> no tuvieron ningún efecto sobre la altura de la planta y la circunferencia del pseudo tallo debido al incremento en la conductividad eléctrica de la solución nutritiva al elevar la concentración de Mg (Figura 2), condición que afectó en forma negativa el crecimiento de la planta. La utilización de dosis mayores de 50 mg l<sup>-1</sup> redujo el efecto positivo del incremento de Mg en la solución, lo que confirma que el banano es una planta susceptible a la salinidad (De Oliveira *et al.*, 2000).

El incremento del pH de 3 a 5 fue más efectivo en disminuir la toxicidad del Al en las variables de crecimiento de la planta que el incremento de la dosis de Mg en la solución nutritiva (Tabla 2). Lo anterior se podría explicar por la presencia de las diferentes especies monoméricas de Al a diferente pH, especialmente el Al<sup>+3</sup> y el Al(OH)<sup>+2</sup>. Generalmente, el Al<sup>+3</sup> es más fitotóxico que el Al(OH)<sup>+2</sup> y esta especie es más tóxica que el Al(OH)<sub>2</sub><sup>+</sup>, a pH 4 el Al está presente como Al<sup>+3</sup>, mientras que a pH 5 coexisten en equilibrio Al(OH)<sub>2</sub><sup>+</sup> y Al<sup>+3</sup> (Miyasaka *et al.*, 2007). Se considera que las dicotiledóneas son más sensitivas al Al(OH)<sub>2</sub><sup>+</sup> que al Al<sup>+3</sup>, mientras que para las monocotiledóneas lo son al Al<sup>+3</sup> posiblemente debido a que las monocotiledóneas tienen mayor capacidad de intercambio catiónico en la pared celular (Alva *et al.*, 1986). Los resultados de este estudio sugieren que la planta de banano es afectada principalmente por Al<sup>+3</sup> cuando el pH es igual o menor a 4,0.

TABLA 2  
Efecto de la concentración del Mg y pH en la actividad del Al en las variables de crecimiento evaluadas.

TRATAMIENTOS	Mg (mg l <sup>-1</sup> )						Probabilidad > F			
	1 25	2 25	3 50	4 100	5 200	6 25	Toxicidad Al <sup>3+</sup>	Actividad Al <sup>3+</sup>	Mg efecto cuadrático	Mg efecto lineal
Variables pH	4	3	3	3	3	5	T1-T2	T2-T6	T2, 3, 4, 5	T2, 3, 4, 5
m.s.f (g)	153,91	53,13	67,28	54,71	52,72	123,00	<0,0001	<0,0001	ns	ns
a.f. (cm)	74,40	41,33	49,63	42,96	40,30	60,60	<0,0001	<0,0001	ns	ns
r.e.f. (h sem-1)	1,10	11,1	1,09	1,10	1,08	1,15	ns	ns	ns	ns
n.h.c.	9,44	9,15	9,00	9,32	9,52	9,70	ns	ns	ns	ns
Ar. Fol. (cm <sup>2</sup> )	13,912	5,725	7,143	5,850	5,621	10,440	<0,0001	ns	ns	ns
c.b. pt (cm)	23,70	13,97	16,38	15,14	14,80	21,28	<0,0001	<0,0001	ns	ns
n.b.e. "hijos"	2,60	0,00	0,75	0,60	0,60	3,25	<0,0001	<0,0001	ns	0,0080

m.s.f (masa seca final); a.f. (altura final); r.e.f. (ritmo de emisión foliar, hojas por semana); n.h.c. (número de hojas a cosecha); c.b. p.t. (circunferencia base del pseudo tallo); n.b.e. (número de brotes emitidos). Valores con una misma letra en cada fila no difieren estadísticamente según prueba de diferencia mínima significativa al 5%; ns = no significativo.

### **3.4. Efecto de la concentración de Mg y del pH en los índices de crecimiento y parámetros morfológicos**

En general, el comportamiento de los índices de crecimiento estudiados fue la misma a la observada con los valores absolutos de las variables de crecimiento. El Al afectó de manera negativa los índices fisiológicos IIA, ICA, ICR, ICFA, ICFR y TAN (Tabla 3). La dosis de 50 mg l<sup>-1</sup> de Mg disminuyó los síntomas de toxicidad, pero solo hubo diferencias significativas entre tratamientos con el IIA. Las dosis más altas de Mg no logran mayor efecto compensatorio sobre la toxicidad del Al, probablemente debido al efecto tóxico de la salinidad de la solución que fue causado por el incremento en las dosis de Mg.

La magnitud de los parámetros RAF, RMF, RMR, RRH, RRPA se incrementó con la aplicación de Al (Tabla 3), a pesar de que con estos tratamientos se redujo el área foliar, la masa seca total (Tabla 2) y la masa seca en las diferentes partes en que se dividió la planta (Tabla 4), por esta razón, las relaciones calculadas tienden a aumentar a menor biomasa producida en las diferentes partes de la planta. No se encontraron diferencias entre las dosis de Mg evaluadas en los valores de RAF, RRH, RRPA, pero sí con respecto al tratamiento sin Al y con Al a pH 5 que fueron los que mayor biomasa produjeron.

### **3.5. Efecto de la concentración de Mg y del pH en la producción de biomasa en las diferentes partes de la planta**

La presencia de Al en la solución afectó en forma negativa el desarrollo de las raíces, cormo, pseudo tallo, láminas foliares y nervaduras de hojas (Tabla 4). Hubo diferencias significativas con respecto al tratamiento sin Al. Las raíces de primer orden (primarias o raíces gruesas) fueron las más afectadas por el Al. El incremento en la dosis de Mg disminuyó levemente los efectos del Al en las raíces de primer orden produciendo mayor cantidad de biomasa, lo mismo ocurrió en el tratamiento con Al con la menor dosis de Mg, pero a pH 5.

**TABLA 3**  
**Efecto de la concentración del Mg y pH en la actividad del Al**  
**en los índices fisiológicos y parámetros morfológicos evaluados.**

TRATAMIENTOS	Mg						Probabilidad > F			
	1	2	3	4	5	6	Toxicidad Al <sup>3+</sup>	Actividad Al <sup>3+</sup>	Mg efecto cuadrático	Mg efecto lineal
	Mg, mg l-1	25	25	50	100	200	25	25	25	25
	Al, mg l-1	0	25	25	25	25	25	25	25	25
Variables	pH	4	3	3	3	3	5	T1-T2	T2-T6	T2, 3, 4, 5
IIA (cm semana-1)		6,82 a	3,78 d	4,59 c	4,08 cd	3,65 d	5,90 b	<0,0001	<0,0001	ns
ICA (g semana-1)		15,56 a	5,76 b	7,19 b	6,13 b	5,62 b	13,39 a	<0,0001	<0,0001	ns
ICR (g g semana-1)		0,58 a	0,51 bc	0,53 b	0,53 b	0,49 c	0,58 a	0,0005	0,0005	ns
ICFA (cm2 semana-1)		1401 a	614 b	758 b	645 b	595 b	1235 a	<0,0001	<0,0001	ns
ICFR (cm2 cm2-1 semana-1)		0,49 a	0,43 b	0,46 ab	0,44 b	0,44 b	0,49 a	0,0035	0,0027	ns
TAN (cm2 cm2-1 semana-1)		0,0055 a	0,0040 b	0,0044 b	0,0043 b	0,0042 b	0,0060 a	0,0113	0,0045	ns
RAF (cm2 g-1)		90,57 bc	109,32 a	105,03 ab	105,39 ab	105,39 ab	87,41 c	0,0379	0,0169	ns
RMF (g g-1)		0,49 c	0,54 a	0,50 c	0,51 bc	0,53 ab	0,54 a	0,0001	ns	ns
AFE (cm2 g-1)		184,61 ab	204,96 a	214,18 a	208,88 a	220,51 a	164,42 b	ns	0,0298	ns
RMR (g g-1)		0,14 c	0,20 ab	0,19 b	0,22 ab	0,23 a	0,11 c	0,0030	<0,0001	ns
RRH (g g-1)		0,28 b	0,37 a	0,38 a	0,44 a	0,43 a	0,21 b	0,0213	0,0002	ns
RRPA (g g-1)		0,16 b	0,25 a	0,23 a	0,29 a	0,29 a	0,13 b	0,0048	0,0003	ns

IIA (índice de incremento de altura); ICA (índice de crecimiento absoluto); ICR (índice de crecimiento relativo); ICFA (índice de crecimiento foliar absoluto); ICFR (índice de crecimiento foliar relativo); TAN (tasa de asimilación neta); RAF (razón de área foliar); RMF (razón de masa foliar); AFE (área foliar específica); RMR (razón de masa radicular); RRH (relación raíces a hojas); RRP A (relación raíces a parte aérea). Valores con una misma letra en cada fila no difieren estadísticamente según prueba de diferencia mínima significativa al 5 %; ns = no significativo.

El incremento de las dosis de Mg no mejoró la producción de materia seca en el cormo y demás partes aéreas cuando se lo comparó con el tratamiento sin Al, sin embargo, el tratamiento con Al a pH 5 y con la dosis menor de Mg sí redujo parcialmente los efectos tóxicos del Al, alcanzando valores significativamente superiores al tratamiento con las misma dosis de Mg, pero a pH 3. El incremento del pH de 3 a 5 con idéntica cantidad de Mg logró disminuir los efectos de la toxicidad del Al a nivel de biomasa producida en las raíces de segundo orden, nervadura y láminas inferiores, lo anterior posiblemente debido a una menor cantidad de Al<sup>3+</sup> en la solución nutritiva en el tratamiento con pH 5, lo que probablemente redujo el efecto negativo del Al en la producción de biomasa aérea.

### 3.6. Efecto de la concentración de Mg y del pH en la absorción total de nutrientes por la planta de banano

Se observó que la aplicación de Al redujo la producción de biomasa (Tabla 4) lo cual hizo que la planta absorba solamente la tercera parte de N (Tabla 5). No se encontró efecto de las dosis crecientes de Mg sobre la producción de biomasa por parte de la planta (Tabla 5), razón por la cual no se afectó la absorción de N. El incremento de pH de 3 a 5 mejoró significativamente la absorción de N, debido a que la concentración de  $Al^{+3}$  en la solución es menor a pH 5 por la coexistencia de  $Al^{+3}$  con  $Al(OH)^{2+}$  en la solución (Miyasaka *et al.*, 2007), lo que reduce el efecto tóxico del Al. La absorción total del P disminuyó significativamente por la aplicación de Al (Tabla 5), situación que se explica por la menor biomasa producida por la planta cuando se adiciona Al (Tabla 4).

**TABLA 4**  
**Efecto de la concentración del Mg y del pH en la actividad del Al**  
**en la producción de biomasa en las diferentes partes de la planta.**

TRATAMIENTOS	Mg, mg l-1						Probabilidad > F				
	1	2	3	4	5	6	Toxicidad Al3+	Actividad Al3+	Mg efecto lineal	Mg efecto cuadrático	
	25	25	50	100	200	25					
	Al, mg l-1										
	0	25	25	25	25	25					
	pH										
	4	3	3	3	3	5	T1-T2	T2-T6	T 2, 3,4, 5	T 2, 3,4, 5	
Variables											
Peso de la biomasa en las partes de la planta evaluadas (g)											
r.s.o.	5,86	3,75	3,95	4,00	3,50	6,08	a	0,0115	0,0060	ns	ns
	a	b	b	b	b						
r.p.o.	15,36	5,38	9,18	8,28	8,40	9,03	b	<0,0001	0,0146	0,0853	0,0352
	a	c	b	b	b						
Cormo	16,46	4,39	5,42	3,54	3,52	12,84		<0,0001	<0,0001	0,0078	ns
	a	c	c	c	c	b					
ps. tallo	40,44	10,96	15,46	11,47	9,39	28,44		<0,0001	<0,0001	0,0149	ns
	a	cd	c	cd	d	b					
Ner. hojas inf.	2,60	0,88	8,83	0,50	0,62	a		<0,0001	<0,0001	0,0594	0,0980
	a	b	b	b	b						
Ner. hojas sup.	12,96	0,58	5,93	4,38	4,26	10,68		0,0089	0,0010	ns	ns
	a	b	b	b	b	a					
l. hojas inf.	12,06	0,48	4,50	4,00	5,26	14,48		<0,0001	<0,0001	ns	ns
	a	b	b	b	b	a					
l. hojas sup.	48,16	18,75	22,03	19,42	17,78	39,20		<0,0001	<0,0001	ns	ns
	a	c	c	c	c	b					
Planta total	153,91	a	53,13	67,28	55,59	52,72	123,00	<0,0001	<0,0001	ns	ns
			c	c	c	c	b				

r.s.o. (raíz de segundo orden); r.p.o. (raíz de primer orden), ps. (pseudo), nev. (nervadua), inf. (inferiores), sup. (superiores). Valores con una misma letra en cada fila no difieren estadísticamente según prueba de diferencia mínima significativa al 5 %; ns = no significativo.

**TABLA 5.**  
Efecto de la concentración del Mg y pH en la actividad del Al en la absorción total de nutrimentos por la planta de banano.

TRATAMIENTOS	Mg, mg l <sup>-1</sup>						Probabilidad > F				
	1	2	3	4	5	6	Toxicidad Al <sup>3+</sup>	Mg Actividad Al <sup>3+</sup>	Mg efecto lineal	Mg efecto cuadrático	
Nutrimentos	pH	4	3	3	3	3	5	T1-T2	T2-T6	T2, 3, 4, 5	T2, 3, 4, 5
N (g)		6,46	2,31	2,86	2,38	2,14	5,61	<0,0001	<0,0001	ns	ns
		a	b	b	b	b	a				
P (g)		0,84	0,37	0,56	0,52	0,49	0,59	<0,0001	0,0056	ns	0,0446
		a	c	b	bc	bc	b				
K (g)		12,16	4,66	5,80	4,42	3,85	6,00	<0,0001	<0,0001	0,0184	ns
		a	b	b	b	b	a				
Ca (g)		1,73	0,30	0,38	0,26	0,19	1,08	<0,0001	<0,0001	0,0001	ns
		a	c	c	c	c	b				
Mg (g)		0,42	0,06	0,15	0,19	0,28	0,27	<0,0001	<0,0001	<0,0001	0,0071
		a	d	c	bc	b	b				
S (g)		0,41	0,13	0,20	0,18	0,25	0,33	<0,0001	<0,0001	0,0004	ns
		a	d	cd	cd	bc	b				
Fe (mg)		452	48	115	155	226	52	<0,0001	ns	<0,0001	0,0846
		a	c	c	b						
Cu (mg)		4,0	1,2	1,4	1,0	0,9	2,9	<0,0001	<0,0001	0,0107	ns
		a	c	c	b						
Zn (mg)		14,2	2,5	2,9	2,1	1,9	14,7	<0,0001	<0,0001	0,0107	ns
		a	b	b	b	a					
Mn (mg)		41,9	6,5	6,9	4,7	5,5	78,2	<0,0001	<0,0001	0,0051	ns
		b	a	a	ab	bc	a				
B (mg)		5,9	1,8	3,4	3,2	5,0	3,3	<0,0001	0,0166	<0,0001	ns
		a	c	b	b	a	b				
Al (mg)		22,6	155,8	280,3	261,2	208,4	111,2	<0,0001	ns	ns	0,0042
		e	cd	a	ab	bc	cd				

Valores con una misma letra en cada fila no difieren estadísticamente según prueba de diferencia mínima significativa al 5 %, ns = no significativo.

La presencia del Al redujo en más de 60% la absorción de K. El K asimilado por la planta fue similar para todas las dosis de Mg ya que produjeron la misma cantidad de biomasa. El incremento de pH de 3 a 5 mejoró significativamente la absorción del K (Marschner, 1995; Mengel & Kirkby, 2000; Villalobos & Killorn, 2001) debido a que este cambio mejoró el proceso de acumulación de biomasa. Se encontró efecto lineal negativo en la absorción de K al incrementar el contenido de Mg en solución, consecuencia del conocido antagonismo Mg/K (Lacoeuilhe & Martin-Prevel, 1971; Lahav & Turner, 1992; Turner, 1972).

La presencia de Al redujo la absorción de Ca en 83% debido a que el Al ocupa los sitios de absorción del Ca (Matsumoto, 2002). El incremento en la dosis de Mg de 25 a 50 mg l<sup>-1</sup> mejoró levemente la absorción de Ca, pero las diferencias observadas entre las diferentes dosis de Mg no fueron significativas. Se encontró un efecto lineal negativo entre el Ca absorbido y la concentración de Mg en solución que nuevamente se puede explicar por el efecto del antagonismo Mg/Ca (Lacoeuilhe & Martin-Prevel, 1971; Lahav & Turner, 1992; Turner, 1972). El incremento de pH de 3 a 5 mejoró significativamente la absorción del Ca, probablemente porque disminuyó la concentración de Al<sup>3+</sup> en la solución nutritiva (Marschner, 1995; Mengel & Kirkby, 2000; Villalobos & Killorn, 2001).

La absorción de Mg disminuyó en 86% con la presencia de Al en la solución, debido probablemente a la competencia por los sitios de absorción y transportadores de la membrana celular (Bose *et al.*, 2011; Rengel

& Robinson, 1989). La absorción de Mg se incrementó al aumentar la dosis de Mg en la solución, aunque no llegó a alcanzar la magnitud del Mg absorbido por las plantas del tratamiento sin Al (Tabla 5), lo anterior sugiere que existe fuerte competencia entre ambos elementos por los sitios de absorción y los transportadores de la membrana celular. Los cationes  $\text{Al}^{+3}$  y  $\text{Mg}^{+2}$  tienen similar radio de hidratación (0,48 nm para  $\text{Al}^{+3}$  y 0,428 nm para  $\text{Mg}^{+2}$ ) lo que favorece la competencia por los sitios de acople metal-enzima (Bose *et al.*, 2011; Marschner, 1995; Matsumoto, 2002; Rengel & Robinson, 1989). El Al redujo la absorción de S en 68% debido a la menor producción de materia seca. La absorción de S presentó un comportamiento similar a la del Mg, debido a que la absorción mejora al incrementar la dosis Mg en solución, lo cual era de esperarse por el efecto del ión acompañante ya que la fuente de Mg utilizada fue sulfato de magnesio.

La absorción de Fe disminuyó casi en 90% al adicionar Al en la solución nutritiva, probablemente debido a la disminución en la producción de biomasa y al efecto de competencia por cargas en los sitios de absorción a nivel de raíces. Al incrementar las dosis de Mg aumentó la absorción de Fe, aunque ésta fue inferior el valor absorbido por el tratamiento testigo sin Al. La absorción de Cu, Zn y Mn tuvo un comportamiento muy similar, la aplicación de Al redujo en forma significativa la absorción de estos nutrimentos, el incremento en la dosis de Mg disminuyó aún más la absorción de estos nutrimentos, probablemente debido al efecto antagónico del Mg con estos tres cationes.

#### 4. CONCLUSIONES

La presencia de Al en la solución afectó la absorción de agua y el crecimiento de la planta de banano, situación que se reflejó en la reducción de la magnitud de las variables de crecimiento, siendo la acumulación de biomasa por las raíces de primer orden la más afectada. La utilización de Al causó síntomas de toxicidad que consistieron en la clorosis de hojas viejas y la necrosis de los bordes y ápices de hojas, las plantas se tornaron compactas y arropolladas, tuvieron menor altura y acumularon menos biomasa. La dosis de 50 mg  $\text{l}^{-1}$  de Mg disminuyó parcialmente el efecto negativo de la toxicidad del  $\text{Al}^{+3}$  al mejorar en forma significativa la absorción de agua, la altura de planta y la circunferencia del pseudo tallo. Dosis mayores de Mg no mejoraron la expresión del efecto en estas variables con respecto a la dosis más baja, debido al incremento de la conductividad eléctrica de la solución nutritiva causado precisamente por las dosis más elevadas de Mg y S. El incremento del pH de 3 a 5 en presencia de Al fue más efectivo para reducir los efectos perjudiciales del Al que el aumento de las dosis de Mg. Lo anterior debido probablemente a una menor concentración de  $\text{Al}^{+3}$  en solución, ya que a pH 3 este elemento se encuentra en mayor proporción como  $\text{Al}^{+3}$  que es más reactivo, mientras que a pH 5 existe un equilibrio entre  $\text{Al}^{+3}$  y  $\text{Al}(\text{OH})^{+2}$ . La presencia del Al en la solución nutritiva redujo la absorción de todos los nutrimentos, el orden de reducción de los macronutrimentos fue  $\text{Mg} \geq \text{Ca} > \text{S} > \text{N} \geq \text{K} > \text{P}$  y el de los micronutrimentos fue  $\text{Fe} > \text{Mn} > \text{Zn} > \text{Cu} = \text{B}$ . Las dosis más altas de Mg mejoraron la absorción de P, Mg, S, el P por el sinergismo P-Mg y el S por efecto del ión acompañante, pero disminuyeron la absorción del Ca y K por el antagonismo Mg/Ca y Mg/K.

#### REFERENCIAS

- Alva, A., Edwards, D., Asher, C., & Blamey, F. (1986). Relationships between root length of soybean and calculated activities of aluminium monomers in nutrient solutions. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, 50, 959-962.
- Ayarza, M. A., & Salinas, J. G. (1982). Estudio comparativo de la tolerancia al aluminio en tres leguminosas forrajeras. *Suelos Ecuatoriales*, 12(1), 110-126.
- Baligar, V. C., Beaver, W. V., & Ahlrichs, J. L. (1998). *Nature and distribution of acid soils in the world*. Paper presented at the Workshop to development a strategy for collaborative research and dissemination of technology in sustainable crop production in acid savannas and other problem soils of the world, Indiana, USA.

- Bertsch, F. (1995). *La fertilidad de los suelos y su manejo*. San José, Costa Rica: ACCS.
- Bose, J., Babourina, O., & Rengel, Z. (2011). Role of magnesium in alleviation of aluminium toxicity in plants. *Journal of Experimental Botany*, 62(7), 2251-2264.
- CORBANA. (2011). *Estadísticas de exportación bananera 2010* (pp. 734). San José, Costa Rica: CORBANA.
- Cronan, C., & Grigal, D. (1995). Use of calcium/aluminium ratios as indicators of stress in forest ecosystems. *Journal of Environmental Quality*, 24(2), 209-226.
- De Oliveira, S. L., Coelho, E. F., & Borges, A. L. (2000). Irrigação e fertirrigação. In Z. J. Cordeiro (Ed.), *Banana: produção, aspectos técnicos* (pp. 60-72). Brasília, Brasil: EMBRAPA Comunicação para Transferência de Tecnologia.
- Delvaux, B. (1995). Soils. In S. Gowen (Ed.), *Bananas and plantains* (pp. 230-257). Londres, Inglaterra: Chapman & Hall.
- Fassbender, H., & Bornemisza, E. (1987). *Química de suelos con énfasis en suelos de América Latina* (2da ed.). San José, Costa Rica: IICA.
- Foy, C. D. (1984). Physiological effects of hydrogen, aluminium and manganese toxicities in acid soils. In F. Adams (Ed.), *Soil acidity and liming* (2da ed., pp. 57-97). Madison, Wisconsin: ASA.
- Gaugel, C., Sierra, F., & Arevalo, G. (2003). *The problem of banana root deterioration and its impact on production: Latin American experience*. Paper presented at the Simposio Internacional del Sistema Radical del Banano: hacia un mejor conocimiento para su manejo productivo, San José, Costa Rica.
- Gil, F. (1995). *Elementos de fisiología vegetal*. Madrid, España: Mundi Prens.
- Jaramillo, R., Alvarado, A., Chaverri, B., & Vázquez, A. (1979). Especificaciones teóricas para la determinación de la aptitud de las tierras para el cultivo del banano. Documento preliminar (pp. 7). San José, Costa Rica: ASBANA.
- Jaramillo, R., & Vázquez, A. (1900). Manual de procedimientos para la presentación y realización de estudios detallados de suelos y clasificación de tierras para el cultivo del banano. *Edición revisada del Sistema de Clasificación para determinar la aptitud de las tierras para el cultivo del banano de Jaramillo, R. & Vázquez, A. 1980* (pp. 25). San José, Costa Rica: Departamento de Investigaciones Agrícolas, CORBANA.
- Kass, D. (1996). *Fertilidad de suelos*. San José, Costa Rica: EUNED.
- Lacoeuilhe, J., & Martin-Prevel, P. (1971). Culture sur milieu artificiel. Carence en K, Ca, Mg, chez le bananier : analyse foliaire. *Fruits*, 26(243-253).
- Lahav, E., & Turner, D. (1992). *Fertilización del banano para rendimientos altos* (2da ed.). Berna, Suiza: International Potash Institute.
- Lorenz, O., & Maynard, D. (1988). *Knotts handbook for vegetable growers* (3rd ed.). New York, USA: Wiley.
- Marschner, H. (1995). *Mineral nutrition of higher plants* (2nd ed.). Londres, England: Academic Press.
- Martin-prevel, P. (1980). La nutrition minerale du bananier dans le monde. *Fruits*, 35, 583-593.
- Matsumoto, H. (2002). Plant Root Under Aluminium Stress: Toxicity and tolerance. In Y. Waisel, A. Eshel, & U. Kafkafi (Eds.), *Plant roots* (3rd ed., pp. 821-838). New York, USA: Hidden Half
- Mengel, K., & Kirkby, E. (2000). *Principios de nutrición vegetal* (4ta ed.). Berna, Suiza: International Potash Institute.
- Miyasaka, S. C., Hue, N. V., & Dunn, M. A. (2007). Aluminium. In A. V. Baker & D. J. Pilbeam (Eds.), *Handbook on Plant Nutrition* (pp. 439- 498). Florida, USA: CRC Press.
- Molina, E. (1998). *Encalado para la corrección de la acidez del suelo*. San José, Costa Rica: ACCS.
- Rengel, Z., & Robinson, D. (1989). Competitive Al<sup>3+</sup> inhibition of net Mg<sup>+2</sup> uptake by intact Lolium multiflorum roots: I Kinetics. *Plant physiology*, 91, 1407-1413.
- Ritchey, K., Sousa, D., & Rodríguez, G. (1988). Testes biológicos para diagnóstico da deficiência de calcio e toxicidade de alumínio em solos. *Revista Brasileira de Ciência do Solo*, 12, 113-120.
- Robinson, J. C. (1996). *Bananas and plantains*. Oxon, Inglaterra: W.K.Kellogg.
- Rodríguez-García, J., Rivera, E., & Abruna, F. (1985). Crop response to soil acidity factors in ultisols and oxisols in Puerto Rico, 14 Plantains and Banana. *Journal of Agricultural of University of Puerto Rico*, 69, 377-382.

- Rodríguez, W., & Leihner, D. (2006). Análisis del crecimiento vegetal. In E. Villalobos (Ed.), *Fisiología Vegetal* (pp. 37). San José, Costa Rica: Editorial de la Universidad de Costa Rica.
- Rufyikiri, G., Nootens, D., Dufey, E., & Delvaux, B. (2000). Effect of aluminium on bananas (*Musa ssp.*) cultivated in acid solutions, Part I, Plant growth and chemical composition. *Fruits*, 55(6), 367-379.
- Rufyikiri, G., Nootens, D., Dufey, E., & Delvaux, B. (2001). Effect of aluminium on bananas (*Musa ssp.*) cultivated in acid solutions, Part II, Water and Nutrient uptake. *Fruits*, 56(6), 5-16.
- Serrano, E. (2003). *Acidificación de los suelos bananeros de Costa Rica y su relación con la toxicidad de aluminio en las raíces del cultivo de banano*. Paper presented at the Simposio Internacional del Sistema Radical del Banano: hacia un mejor conocimiento para su manejo productivo, San José, Costa Rica.
- Sharrock, S., & Frison, E. (1999). *Musa* production around the world – varieties and regional importance. Networking banana and plantain. In INIBAP (Ed.), *INIBAP annual report 1998* (pp. 42-47). Montpellier, Francia: INIBAP, International Network for the Improvement of Banana and Plantain.
- Spain, J., Francis, C., Howeler, R., & Calvo, F. (1975). Differential species and varietal tolerance to soil acidity in tropical crops and pastures. In E. Bornemisza & A. Alvarado (Eds.), *Soil management in tropical America* (pp. 308-329). Raleigh, USA: North Carolina State University.
- Stover, R. H., & Simmonds, N. W. (1987). *Bananas* (3rd ed.). New York, USA: Wiley.
- Tang, H., Houben, V., Nzok Mbuti, C., & Dufey, E. (1993). Diagnostic précoce de la résistance de cultivars de riz (*Oriza sativa* L.) à la toxicité aluminique. *Agronomie*, 13, 853-860.
- Tisdale, S., Nelson, W., Beaton, J., & Havlin, J. (1993). *Soil fertility and fertilizers* (5th ed.). Columbus, USA: Mc Millan.
- Turner, D. (1972). Banana plant growth. 1. Gross morphology. 2. Dry matter production leaf area and growth analysis. *Australian Journal Experimental Agric Anim. Husb.*, 12(209-224).
- Turner, D., & Lahav, E. (1983). The growth of banana plants in relation to temperature. *Australian Journal Plant Physiology*, 10(1), 43-53.
- Van, J., Costa de Macedo, C., Kinet, J. M., & Bouharmont, J. (1997). Selection of Al-resistant plants from a sensitive rice cultivar, using somaclonal variation in vitro and hydroponic cultures. *Euphytica*, 97, 303 -310.
- Villalobos, E., & Killorn, R. (2001). Nutrición mineral. In E. Villalobos (Ed.), *Fisiología de la producción de los cultivos tropicales* (pp. 161- 196.). San José, Costa Rica: Editorial Universidad de Costa Rica.
- Voight, P. W., Godwin, H. W., & Morris, D. R. (1999). Effect of four acid soils on root growth of clover seedlings using a soil-on-agar procedure. *Plant and Soil*, 205, 51-56.
- von Uexküll, H., & Mutert, E. (1995). Global extent, development and economic impact of acid soils. *Plant and Soil*, 171, 1-15.
- Westerman, R. L. (1990). *Soil testing and plant analysis* (3rd ed.). Madison, Wisconsin, USA: Soil Science Society of America.
- Wilson, G. F., Swenenen, R., & de Langhe, E. (1987). *Effects of mulch and fertilizer on yield and longevity of a medium and giant plantain and a banana cultivar*. Paper presented at the Proceedings of the third meeting. International Cooperation for effective plantain and banana research, Abidjan, Costa de Marfil.
- Zapata, R. (2004). *Química de la acidez del suelo*. Medellín, Colombia: Universidad Nacional de Colombia.
- Zhang, X., & Jessop, R. S. (1998). Analysis of genetic variability of aluminium tolerance response in triticale. *Euphytica*, 102, 177-182.